

(12)

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt: 84401567.3

(51) Int. Cl.: **C 08 K 5/37**
C 08 L 27/06

(22) Date de dépôt: 26.07.84

(30) Priorité: 02.08.83 FR 8312691
18.07.84 FR 8411347

(43) Date de publication de la demande:
13.02.85 Bulletin 85/7

(84) Etats contractants désignés:
CH DE GB IT LI LU NL

(71) Demandeur: SOCIETE NATIONALE ELF AQUITAINE
Tour Aquitaine
F-92400 Courbevoie(FR)

(71) Demandeur: M & T CHIMIE S.A.
29 Avenue de l'Eguillette
F-95310 Saint-Ouen L'Aumône(FR)

(72) Inventeur: Rancaza, Dominique
42 Avenue Thiers
F-64000 Pau(FR)

(72) Inventeur: Roussely, Jean
14, rue Lagüe
F-75018 Paris(FR)

(74) Mandataire: Kohn, Armand
5 Avenue Foch
F-92380 Garches(FR)

(54) Procédé de stabilisation thermique de polymères halogéno-vinylés et résines ainsi stabilisées.

(57) Stabilisation à la chaleur d'une résine halogénovinylée au moyen d'un mercapto-ester de polyol, qui consiste à employer en tant que mercapto-ester un ester mixte dans lequel une partie seulement des hydroxyles du polyol sont estérifiés par un mercapto-acide, tandis que tout ou partie des autres le sont par un acide organique exempt de soufre.

Procédé de stabilisation thermique de polymères halogéno-
vinyliques et résines ainsi stabilisées

L'invention concerne la stabilisation à la chaleur de polymères halogéno-vinyliques et, en particulier, du chlorure de polyvinyle. Elle comprend un procédé consistant à incorporer au polymère des adjuvants qui réduisent les effets nocifs de la chaleur sur le polymère. L'invention vise également, bien entendu, les masses plastiques obtenues par l'application de ce procédé aux différents polymères, renfermant des motifs halogéno-vinyliques. Elle porte plus spécialement sur les masses plastifiées de tels polymères ou copolymères.

Les efforts en vue de rendre les polymères halogéno-vinyliques le moins sujets possible aux altérations, dues à des effets thermiques, constituent une occupation permanente des industriels qui produisent ou utilisent ces matières. En ce qui concerne le chlorure de polyvinyle, le plus important des produits de ce type, il y a plus de 50 ans qu'il fait l'objet de recherche en vue de sa stabilisation à la chaleur ; son façonnage ayant lieu à chaud, généralement entre 150° et 200°C, des réactions de décomposition avec perte d'HCl, de scission des chaînes macromoléculaires, et autres, abaissent les propriétés mécaniques, rhéologiques et électriques du produit avec coloration pouvant aller assez rapidement jusqu'au noir. Aussi, depuis un demi-siècle, de nombreux adjuvants ont-ils été utilisés, pour réduire ce processus gênant. Parmi les premiers stabilisants figuraient des savons alcalino-terreux et des composés du plomb, notamment des silicates. D'autres dérivés métalliques furent appliqués par la suite ; puis on perfectionnait peu à peu la stabilisation par adjonction d'un second composé ou costabilisant, tel que, par exemple, époxyde, phosphite, phénol antioxydant, thiocomposé organique, etc. Au cours

de la dernière décennie, des progrès sensibles ont été réalisés par l'emploi de systèmes comprenant à la fois un sel de Cd et un sel de Ba ou de Ca : dès 1970, on trouvait ainsi, sur le marché, plus de 80 produits de ce type, sous différentes marques de fabrique, telles que "Advastab", "Ferro Mark", "Synpron", etc. (Modern Plastics Encyclopedia, 1970-1971, pages 870-875). Cependant, la toxicité et la cherté du cadmium incitaient à la recherche d'autres moyens, ce qui a conduit, entre autres, à des systèmes de composés de Ba avec Zn ou Ca avec Zn, dont également nombreux produits étaient vendus. D'autre part, de bons résultats ayant été obtenus avec des dérivés organiques de Sn et de Sb, on a cherché à les améliorer et l'on a trouvé intéressante l'adjonction de certains mercaptans, comme indiqué dans la publication française de brevet 2.434 835 et dans les brevets allemands 1 217 609 ou US 3.063 963. Toutefois, tant pour des raisons sanitaires que pour celles de prix, la tendance actuelle est au remplacement des métaux lourds, aussi bien du Cd que l'Sn par des stabilisants parfaitement non toxiques et moins chers. On cherche donc à revenir, à l'heure actuelle, aux systèmes alcalino-terreux et zinc, en exaltant leur action stabilisatrice par d'autres adjuvants. Un exemple typique de tels efforts se trouve dans les demandes de brevets, française n° 2 492 391 (de 1980) et européenne 0 022 047 (de 1980), qui portent sur des stabilisants formés par des composés de Ca et de Zn, améliorés au moyen de différents esters thioglycoliques ; le second de ces documents préconise, en outre, l'adjonction d'un polyol.

Etant donné que les additifs, quels qu'ils soient, peuvent seulement retarder les altérations dues à la chaleur, et éventuellement à la lumière visible ou à d'autres radiations, mais sans supprimer complètement les réactions de décomposition, aucun des résultats, obtenus jusqu'à présent, ne pouvait être définitif : toute recherche peut donc escompter

les chances de faire mieux que la technique antérieure.

La présente invention résulte de recherches effectuées selon la nouvelle tendance, mentionnée plus haut, et elle
5 apporte une amélioration nette de la résistance des résines halogéno-vinylques à la chaleur. Le caractère inattendu de cette invention réside dans le fait que le perfectionnement de la stabilité est obtenu plus économiquement, avec
10 encore moins d'odeur, par l'adjonction à la résine de certains mercapto-esters, grâce à la diminution du nombre relatif de groupes -SH dans la molécule de tels esters utilisés selon la technique antérieure.

L'emploi de mercapto-esters, en général conjointement avec
15 des composés métalliques stabilisants, et en particulier de mercapto-esters de polyols, est connu par la publication de brevet français 2 492 391 et par l'US 3 144 422 ; l'effet augmente avec la proportion de stabilisant dans la résine, donc avec la teneur en groupes -SH. Or, de façon sur-
20 prenante, la stabilisation est au moins aussi bonne, ou même meilleure, tout en apportant une économie certaine, lorsque - suivant l'invention - on utilise des mercapto-esters qui renferment moins de -SH par rapport à leurs restes d'alcool, et par conséquent moins de groupes mercapto
25 pour 100 parties de résine.

Les avantages de l'invention résident en ce qu'elle conduit à des masses plastiques aussi stables et d'aussi bonnes qualités que les masses additionnées de composés de Cd ou de
30 Sn, alors qu'elle n'utilise que des adjuvants bien moins chers et non toxiques. En outre, les masses plastiques, stabilisées suivant l'invention, sont dépourvues de toute odeur, contrairement à celles qui contiennent des esters thioglycoliques de la technique antérieure ; elles ont une bonne te-
35 nue à l'humidité et à l'eau, grâce à l'absence d'adjuvants

hydroxylés employés dans l'art antérieur mentionné plus haut.

Le procédé suivant l'invention, qui consiste à incorporer
5 à une résine halogéno-vinylique un ou plusieurs esters
d'acides organiques de polyols, renfermant le groupe mercapto, est caractérisé en ce que, dans ces esters, une partie seulement des OH du polyol sont estérifiés par un mercapto-acide, tandis que les autres le sont par un acide or-
10 ganique exempt de soufre.

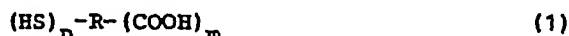
Dans des formes d'exécution avantageuses, l'ester mixte, de mercapto- et non-mercapto-acide, est accompagné d'autres stabilisants ou adjuvants, connus en soi, notamment des
15 composés organiques de métaux alcalino-terreux ou/et de métaux des groupes IIB, IIIA, IVA et VA de la Classification Périodique, et de corps gras, de préférence oxydés.

Les stabilisants suivant l'invention sont fort efficaces
20 dans le cas des résines plastifiées.

De préférence, le métal des groupes II à V susmentionnés est le zinc, mais il peut être choisi parmi d'autres, en particulier antimoine, silicium ou aluminium. En tant qu'al-
25 calino-terreux conviennent surtout Ca, Ba ou/et Sr.

L'ester de mercapto-acide peut porter sur le même reste du polyol, les restes de plusieurs acides différents, renfermant les groupes-SH, ou/et de plusieurs acides sans -SH.

30 Les mercaptoacides, formant les esters mixtes, utiles suivant l'invention, peuvent être représentés globalement par la formule



35 dans laquelle n a une valeur de 1 à 5, m=1 ou 2, R étant

une chaîne aliphatique ou un cycle, éventuellement ramifiés en C_1 à C_{35} , de préférence en C_2 à C_{17} , ce qui - pour $m=1$ - correspond à des nombres totaux respectivement C_2 à C_{36} et C_3 à C_{18} .

Voici, à titre d'exemples non limitatifs, quelques-uns des mercapto-acides des esters utilisables selon l'invention :

- α -mercaptopropionique $H_3C-\underset{\substack{| \\ SH}}{CH}-CO_2H$ (ou mercapto-2 propionique) ;
- β -mercaptopropionique $HSCH_2CH_2CO_2H$ (ou mercapto-3 propionique) ;
- ω -mercaptoundécanoïque $HSCH_2(CH_2)_9CO_2H$ (ou mercapto-11 undécanoïque)
- 15 mercapto-10 undécanoïque $H_3C-\underset{\substack{| \\ SH}}{CH}(CH_2)_8CO_2H$
- mercaptosuccinique $HO_2C-\underset{\substack{| \\ SH}}{CH}-CH_2CO_2H$ (ou thiomalique) ;
- dimercaptosuccinique $HO_2C-\underset{\substack{| \\ SH}}{CH}-\underset{\substack{| \\ SH}}{CH}-CO_2H$;
- 20 mercapto-2 benzoïque $\underset{\substack{| \\ SH}}{\text{C}_6\text{H}_4}-CO_2H$ (ou thiosalicylique)

- 25 Comme indiqué plus haut, une partie des -OH du polyol, dont dérive le mercapto-ester, sont estérifiés par un autre acide carboxylique, qui peut ne pas porter de fonction -SH. Un tel acide carboxylique, de formule générale $R'(CO_2H)_p$, est préférentiellement un mono ou diacide ($p=1$ ou 2). R'
- 30 peut être un groupe alkyle ou alkényle, linéaire ou ramifié, aliphatique ou aromatique, renfermant au moins 2 atomes de carbone, de préférence de 5 à 37 et mieux de 5 à 17. Bien que tout acide carboxylique puisse être utilisé, les préférés sont des acides gras, notamment caprylique, octanoïque
- 35 que, cétanoïque, pelargonique, caprique, undécanoïque, lau-

- rique, myristique, palmitique, stéarique, isostéarique, oléique, linoléique, linolénique, béhénique, montanique. Conviennent également bien les acides succinique, adipique, glutarique, pimélique, subérique, azelaïque, sébacique.
- 5 dioléique, malique, tartrique ou phthalique, ainsi que des mono-acides aromatiques, comme le benzoïque.

- Le polyol, dont dérive le mercaptoester mixte utilisé, suivant l'invention, peut être formé d'une chaîne ou d'un cycle carboné, généralement en C_2 à C_{30} , mais de préférence en C_2 à C_{20} , linéaire ou ramifié, comprenant un nombre de groupes -OH supérieur ou égal à 2. Diverses autres fonctions peuvent s'y trouver, en particulier : étheroxyde, thiol, sulfure, disulfure, polysulfure, acide carboxylique,
- 15 ester, amine. En tant qu'exemples non limitatifs des polyols, peuvent servir les corps suivants :

éthylène glycol et

polyéthylène glycol $HO(CH_2CH_2O)_xCH_2CH_2OH$ $x = 1 \text{ à } 30$;

propylène glycol et

- 20 polypropylène glycol $HO(CH_2-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{CH}}-O)_s-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{CH}}CH_2OH$ $s = 1 \text{ à } 30$;

thiodiglycol $HOCH_2CH_2SCH_2CH_2OH$; pentaérythritol $C(CH_2OH)_4$;

dipentaérythritol $(HOCH_2)_3CCH_2OCH_2C(CH_2OH)_3$; tripenta-

érythritol $(HOCH_2)_3CCH_2OCH_2C(CH_2OH)_2CH_2OCH_2C(CH_2OH)_3$; tri-

- 25 méthylolpropane $CH_3CH_2C(CH_2OH)_3$; glycérol $HOCH_2CH(OH)CH_2OH$;

thioglycérol $HSCH_2CH(OH)CH_2OH$ ou $HOCH_2CH(SH)CH_2OH$; butane

diol-1,2, butane diol-1,3 ; pentols, hexols et similaires.

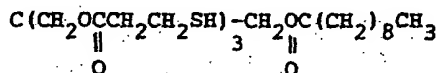
Bien qu'un reste de polyol constitue une partie indispensable des mercaptoesters, suivant l'invention, ceux-ci peuvent

- 30 porter, en outre, des restes de mono-alcools : il est en effet recommandable d'alléger la masse molaire de l'ester, lorsqu'un polyacide est en jeu. Dans ce cas, une partie des carboxyles du polyacide peuvent être avantageusement estérifiés par un mono-alcool ; ce dernier est en général
- 35 en C_1 à C_{20} et de préférence en C_2 à C_8 . Cette précaution

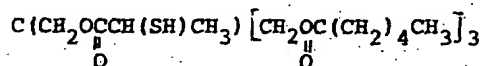
est utile surtout lorsque le mercaptoester risque d'avoir une masse molaire supérieure à 1200.

A titre d'exemples non limitatifs des esters mixtes, revendus, on peut citer :

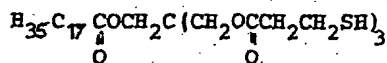
. Tris(mercapto-3 propionate) mono-caprate de pentaérythrityle



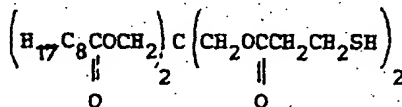
10 .Mono(mercapto-2 propionate) tris-caproate de pentaérythrityle



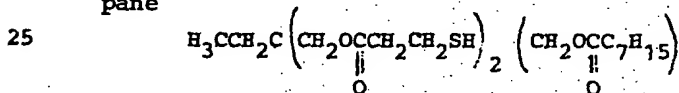
15 .Tris(mercapto-3 propionate) mono-stéarate de pentaérythrityle



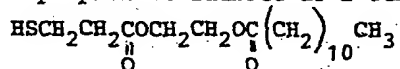
20 .Bis(mercapto-3 propionate)-bis pelargonate de pentaérythrityle



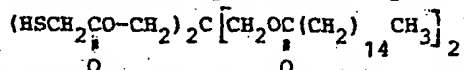
.Bis(mercapto-3 propionate)monooctanoate du triméthylpropane



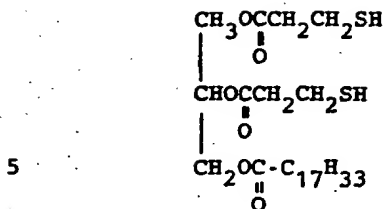
.Mercapto-3 propionate laurate de l'éthylène glycol



30 .Bis(thioglycolate)-bis palmitate de pentaérythrityle

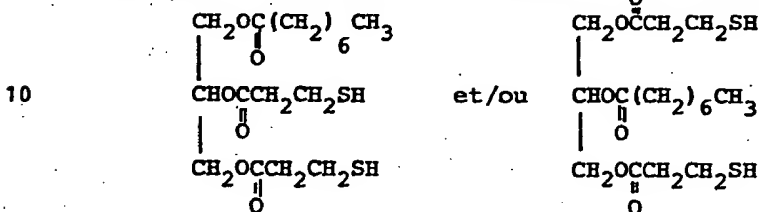


.Bis(mercapto-3 propionate)-mono-oléate de glycérile



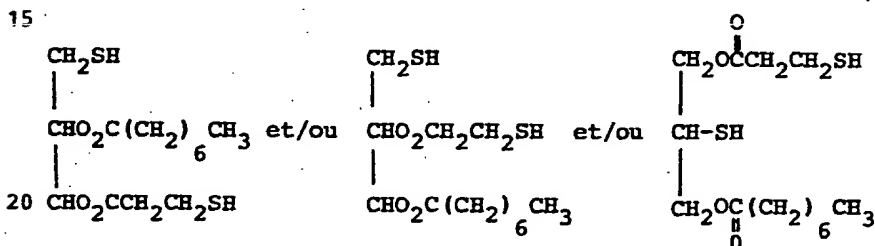
5

.Bis(mercapto-3 propionate) mono-octanoate de glycéryle



10

.Mono(mercapto-3 propionate) mono-octanoate du thioglycéryle



15

20

Le ou les corps gras, qui peuvent entrer avantageusement dans la composition des masses stabilisées, selon l'invention, sont de façon générale des esters d'alkyles en C_1 à C_{12} , du glycol ou/et du glycérol, d'un ou de plusieurs acides gras en C_8 à C_{24} , de préférence non saturés, ayant subi une époxydation. Il est pratique d'utiliser à cet effet une huile naturelle par exemple de lin, de soja ou de poisson, époxydée.

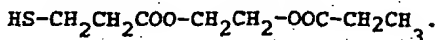
30

Le minimum de masse moléculaire du mercapto-ester mixte est de 178 correspondant aux acides les plus légers, mercapto-acétique et acétique, et le polyol le plus léger, l'éthylène glycol ; cet ester mixte "minimal" est

35



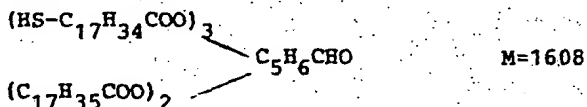
Le minimum préféré est 206 correspondant au mercaptopropionate-1 propionate-2 d'éthylène



5

En tant qu'ester "lourd" on peut citer par exemple un mercaptoester mixte gras d'un sucre, en particulier tris-/mercaptostéarate/bis-stéarate de glucose.

10



Bien que les masses molaires des mercapto-esters utiles puissent aller de 178 jusqu'à environ 2 000, il est préférable qu'elles soient comprises entre 200 et 1 000. Ainsi, par exemple, le bis(mercapto-propionate)bis-octanoate de pentaérythrityle, qui donne d'excellents résultats, a une masse moléculaire de 564.

L'objet de l'invention est accompli dès qu'au moins un des OH du polyol est estérifié par un acide organique ne portant pas de -SH, alors que tous ou partie des autres OH le sont par un mercaptoacide. Inversement, peuvent convenir à la stabilisation les esters mixtes dont la molécule porte un seul mercaptoacide, le ou les autres acides étant exempts de -SH. Dans les cas les plus courants des esters issus de polyols ayant 2 à 6 groupes OH, il peut y avoir respectivement 1 reste de mercaptoacide pour 1 à 5 d'acide sans SH, ou réciproquement 1 à 5 restes d'acide non mercapto par reste de mercaptoacide.

30

Parmi les composés organiques de métal alcalino-terreux et le composé divers du zinc, ceux qui conviennent particulièrement bien sont les carboxylates, les mercaptides et ZnCl_2 .

35 Parmi les carboxylates, on peut citer de façon non limita-

tive 1 s : caproate, éthyl-2 hexanoate, octanoate, pelargonate, laurate, palmitate, stéarate, oléate, benzoate, phénate, alkylphénate, naphtéate, néoalcanoate. Parmi les mercaptides, on peut citer ceux qui dérivent de mercaptans aliphatiques, d'esters de mercapto-acides ou des esters de mercaptoalkyles.

Cependant, un certain nombre de dérivés tels que les carbonate, oxyde, hydroxyde, sulfate, halogénure (chlorure, bromure) peuvent également être avantageusement utilisés.

L'invention, qui s'applique aux différents polymères et copolymères halogéno-vinyls, notamment aux chlorure de polyvinyle, chlorure de polyvinylidène, acétchlorure de polyvinyle, chlorure de polyvinyle surchloré, résines vinyliques chloro-fluorées, etc., présente surtout beaucoup d'importance pour les masses plastiques à base de chlorure de polyvinyle. Comme dans la technique connue, la proportion de stabilisant primaire, qui est ici un composé organique de métal alcalino-terreux joint à un composé organique du zinc, est en général de 0,01 à 6% en poids, et le plus souvent de 0,05 à 3%, par rapport à la résine à stabiliser. Lorsque le mercapto-ester mixte, suivant l'invention, est employé comme co-stabilisant, sa proportion est dans les mêmes limites, sans devoir être égale à celle de stabilisant primaire.

Dans le cas particulier du chlorure de polyvinyle rendu souple par l'adjonction d'un plastifiant constitué par un ester, notamment par celle d'un phtalate, adipate, sébacate, azélate, phosphate ou un polyester, les proportions pour 100 parties en poids de résine sont de préférence :

- 5 à 70 parties de plastifiant,
- 1 à 10 parties de corps gras,
- 0,1 à 2 parties de composé organique de métal alcalino-terreux

0,05 à 1,5 parties de composé organique de Zn
0,1 à 3 parties de mercapto-ester mixte.

Le rapport entre le composé alcalino-terreux et celui du
5 zinc est de préférence de 1 à 6 moles du premier pour 1
mole du second. Dans le cas du calcium, les meilleurs rap-
ports s'échelonnent entre 1 à 4 atomes Ca pour 1 Zn.

Dans les exemples non limitatifs qui suivent, des échantil-
10 lons de chlorure de polyvinyle, stabilisé avec un adjuvant
suivant l'invention, sont soumis à des essais de coloration
au chauffage. Pour cela, les différentes compositions sont
malaxées pendant 5 minutes à 160°C sur un mélangeur à cy-
lindres. Les feuilles obtenues ont une épaisseur voisine
15 de 1 millimètre. L'essai thermique, proprement dit, est
effectué en étuve du type "SIGMA" fabriquée par METRASTAT
SA. Son principe repose sur la mise en évidence du change-
ment de couleur graduel, résultant de la décomposition ther-
mique de longues éprouvettes, en rubans de 25 cm de long,
20 découpés dans les feuilles susmentionnées, exposées tempora-
irement à la chaleur dans un four calorifugé, maintenu à une
température constante.

Outre son enceinte thermique, l'appareil comprend un systè-
25 me électromécanique assurant le transfert d'une platine
porte-éprouvettes amovible, sortant du four à une vitesse
constante, prédéterminée ; un ensemble électronique assure
la régulation de la vitesse de la platine et celle de la
température du four.

30

La coloration de la résine est observée pour une tempéra-
ture du four et une vitesse de sortie de l'échantillon don-
nées. Pour chaque essai, on relève le "temps de stabilité"
qui est le temps au bout duquel la résine devient noire,
35 ou bien on enregistre l'évolution de l'indice de jaune.

- Les compositions soumises aux essais comprennent :
- 100 parties en poids de chlorure de polyvinyle, connu sous la dénomination commerciale de "LACQVYL S 111" à indice K=67, et
 - 40 parties en poids de phtalate de dioctyle (nom commercial PALATINOL AH).

EXEMPLES 1 à 5

- 10 Les essais de tenue à la chaleur sont effectués à 190°C, la vitesse de sortie des éprouvettes étant réglée à 30 minutes.

Dans le tableau de résultats ci-après, les % indique les proportions d'adjuvants incorporés dans les échantillons, avant le passage au four.

<u>Exemple n°</u>	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>	<u>5</u>
Tétrakis (mercapto-3 propionate) de pentaérythrityle	0	0,4%	0	0	0
20 Bis(mercapto-3 propionate) bis octanoate de pentaérythrityle	0	0	0,4%	0	0,4%
Huile de soja époxydée	0	0	0	4%	4%
Indice de jaune après 20 minutes	160	135	127	155	90

25

- La première constatation, qui se dégage de ces résultats, est que le mercapto-ester mixte de l'exemple 3 (bis-bis), malgré sa teneur en -SH moitié seulement de celle du tétrakis correspondant (exemple 2), a une efficacité au moins aussi bonne que ce dernier, ou même un peu meilleure : indice de jaune 127 contre 135. L'emploi de ce composé mixte est donc bien plus économique.

- Le second résultat intéressant ressort des exemples 4 et 5 : en présence de l'huile de soja époxydée, le mercapto-ester

mixte (ex.5) agit fortement, en abaissant l'indice de jaun de 150 à 90.

EXEMPLES 6 à 10

5

Association d'un mercapto-ester mixte avec des stabilisants classiques à base de composés métalliques. Essais à 190°C.

Exemple n°	<u>6</u>	<u>7</u>	<u>8</u>	<u>9</u>	<u>10</u>
10 Vitesse de sortie des éprouvettes , en mm	30	30	30	60	60
Octanoate de Zn %	0,08	0,08	0,08	0,08	0,08
Octanoate de Ba %	-	-	-	0,80	0,80
Tétrakis (mercapto-3 propionate) de penta-					
15 érythrityle	-	0,4	-	-	-
Bis (mercapto-3 propionate)- bis octanoate de pentaéry- thrityle	-	-	0,4	-	0,4
Temps de stabilité en mn	15	18	18	43	53

20

Comme dans les essais précédents le mercapto ester mixte (bis-bis) des exemples 8 et 10 se révèle aussi efficace que le mercapto-ester (tétrakis) de l'exemple 7, bien qu'il renferme deux fois moins de groupes -SH que ce der-
25 nier.

L'association du composé mixte avec les stabilisants classiques aux Ba et Zn (ex. 9-10) procure une amélioration de la stabilité de (53-43):43=23,2% ce qui est tout à fait appréciable.
30

EXEMPLES 11 à 19

On opère comme dans les exemples précédents, mais la proportion de plastifiant, phtalate dioctylique, est de 50 parties
35

en poids pour 100 parties de résine et celle-ci contient 5% d'huile de soja péroxydée, 0,3% de stéarate de Ca et 0,15% de stéarate de Zn. Les stabilités à 190°C, en minutes, ont été trouvées par l'adjonction de différents mercaptoesters.

5

EXEMPLE	Adjuvant		Stabilité
	%	- constitution	mm
11	Aucun		160
12	0,5	Tétra(mercapto-3 propionate) de pentaérythrityle	203
13	1,0	" "	227
14	1,0	Bis(mercapto-3 propionate) bis-octanoate de pentaérythrityle	226
15	1,0	Tétra(mercapto-11 undécanoate) de pentaérythrityle	225
16	1,0	Tris(mercapto-11 undécanoate) mono-undécanoate de pentaérythrityle	226
17	1,0	Bis-mercapto-acétate de propylèneglycol	189
20	1,0	Mercapto-acétate hexanoate de propylèneglycol	194
19	1,0	Mercapto-11 undécanoate d'éthyle	176

Ces essais montrent la possibilité d'augmenter la stabilité d'environ 30% (de 160 à 226) par l'utilisation conjointe d'un mercapto-ester mixte avec un système stabilisant classique qui comporte une huile péroxydée et les stéarates de Ca et Zn.

Ils confirment les résultats précédents en ce qui concerne l'avantage surprenant du mercapto-ester mixte sur le mercapto-ester ordinaire. Ainsi l'exemple 14 (ester mixte) donne un résultat aussi bon que l'exemple 13 (mercapto seul), malgré sa teneur bien plus faible en -SH. Comme cette dernière est moins que la moitié de celle du composé de l'exemple 13, il y aurait lieu plutôt de comparer l'exemple 14 avec 12 qui contient 0,5%

de mercapto-ester : or la stabilité dans ce cas est de 203 mn contre 226 pour l'adjuvant selon l'invention (ex. 14).

Même constatation s'impose au sujet des exemples respectifs 5 15-16 et 17-18 ; il est à noter en passant que le mercapto-acétate de la technique antérieure (exemple 17) communique une odeur à la résine.

L'exemple 19 montre qu'un mercapto-ester de mono-alcool est 10 moins efficace que les mercapto-esters de polyols.

EXEMPLES 20 à 23

En appliquant la technique des exemples précédents à la même composition de chlorure de polyvinyle avec 50% de phtalate dioctylique et 5% d'huile de soja époxydée, on a fait varier la nature et les proportions des stabilisants. Les exemples 20 à 22 portent sur l'emploi de composés de Ca et Zn, tandis que dans l'exemple 23 on a utilisé des stabilisants de l'art antérieur à base de Cd et Ba, considérés comme particulièrement efficaces.

Exemple n°	<u>20</u>	<u>21</u>	<u>22</u>	<u>23</u>
25 <u>Stabilisants</u>	% d'adjuvant			
Laurate de Ca	0,60	-	-	-
Stéarate de Ca	-	0,30	0,30	-
Stéarate de Zn	0,15	0,15	-	-
Mercaptide de Zn				
30 $\text{Zn}(\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{COO}-\text{C}_{12}\text{H}_{25})_2$	-	-	0,15	-
Stéarate de Cd		-	-	1,50
Stéarate de Ba		-	-	
Bis(mercapto-3 propionate)				
bis octanoate de pentaéry-				
35 thritol	0,50	1,0	0,2	-
<u>Stabilité en minutes</u>	<u>241</u>	<u>226</u>	<u>230</u>	<u>250</u>

Ces résultats démontrent qu , grâce à l'adjonction de mercapto-ester, on arrive à une stabilisation équivalente à celle que procure le système connu Cd-Ba ; cela, apporte l'avantage d'éviter toute toxicité due au métal lourd, ainsi qu'un prix de revient plus bas.

EXEMPLES 24 à 26

La composition de résine, comprenant pour 100 parties de chlorure de polyvinyle, 50 parties de phtalate de dioctyle et 5 parties d'huile de soja peroxydée, est utilisée avec 0,6% de laurate de Ba et 0,15% de stéarate de Zn comme stabilisants classiques.

L'étuve est réglée à 190°C avec une vitesse de sortie des éprouvettes en 180 minutes.

Les stabilités suivantes sont trouvées avec chacun des co-stabilisants employés, pour trois concentrations différentes de ces derniers.

<u>Ex n°</u>		<u>0</u>	<u>0,1</u>	<u>0,2</u>	<u>0,5</u>
24	Bis(mercapto-3 propionate)bis-pélarionate de pentaérythrityle	105	119	124	139
25	25 Bis(mercapto-3 propionate)bis-octanoate de pentaérythrityle	105	117	131	153
26	26 Tétra(mercapto-3 propionate) de pentaérythrityle	105	108	122	131

30

On a donc, avec 0,5% de co-stabilisant, dans l'exemple 22, une augmentation de la stabilité de

$$139-105=34 \text{ soit } (34:105)100 = 32,3\%$$

et dans l'exemple 23 :

35 $153-105=48 \text{ soit } (48:105)100 = 45,7\%$

contre 131-105 = 26 soit $(26:105)100 = 24,8\%$ seulement
avec le mercapto-ester normal de l'exemple 26.

EXEMPLE 27

Les exemples 8 et 10 sont répétés avec du ZnCl_2 à la place de l'octanoate de Zn : pratiquement les mêmes résultats sont obtenus.

EXEMPLES 28 et 29

Comme dans les exemples précédents, on a utilisé des mélanges de 100 parties de même chlorure de polyvinyle avec 50 parties de phtalate de dioctyle, 5 parties d'huile de soja époxydée, 0,6 p. d'octanoate de Ba et 0,04 p. de ZnCl_2 .

Opéré à 190°C , sortie des éprouvettes en 180 mn

Temps de stabilité trouvé :

ex. 28, sans autre adjuvant 84 mn

ex. 29, + 1 partie de bis(mercapto-3
propionate)-bis-octanoate de
pentaérythrityle 137 mn

soit une amélioration de 60%.

EXEMPLE 30

Essai sur chlorure de polyvinyle non plastifié, additionné seulement de bis(mercapto-3 propionate)-bis-octanoate de pentaérythrityle. Opéré à la presse à 160°C .

L'indice de jaune trouvé : 90 contre 101 pour le témoin sans aucun adjuvant.

Revendications

1. Procédé pour la stabilisation à la chaleur d'une résine halogéno-vinylque, qui comprend l'incorporation à la résine d'au moins un mercapto-ester de polyol, caractérisé en ce que cet ester est mixte, résultant de l'estérification d'une partie seulement des hydroxyles du polyol par un mercaptoacide, tandis que tout ou partie des autres hydroxyles sont estérifiés par un acide exempt de -SH.

2. Procédé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que le mercapto-acide, dont le reste est présent dans le mercapto-ester mixte, répond à la formule



où n a une valeur de 1 à 5, m = 1 ou 2, R étant une chaîne aliphatique en C₁ à C₃₅, ou un cycle.

15

3. Procédé suivant la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que l'acide organique exempt de -SH est un mono- ou di-acide de la forme R' (CO₂H)_p, p étant 1 ou 2 et R' un alkyle ou alkényle, renfermant au moins 2 atomes de carbone, ou un groupe aromatique.

20

4. Procédé suivant la revendication 3, caractérisé en ce que R' est en C₅ à C₃₇.

5. Procédé suivant la revendication 4, caractérisé en ce que l'acide organique est un acide gras en C₆ à C₁₈.

25

6. Procédé suivant une des revendications 1 à 5, caractérisé en ce que le polyol, dont dérive le mercapto-ester mixte, est formé d'une chaîne ou d'un cycle en C₂ à C₃₀, porteur de 2 à 6 hydroxyles.

30

7. Procédé suivant la revendication 6, caractérisé en ce que le mercapto-ester mixte comporte 1 reste de mercapto-acide pour 1 à 5 restes d'acide organique sans -SH, ou 1 reste de ce dernier pour 1 à 5 restes de mercapto-acide.

5

8. Procédé suivant une des revendications 1 à 7, caractérisé en ce que le mercapto-ester mixte présente une masse moléculaire de 178 à 2 000 et de préférence de 200 à 1 000.

10 9. Procédé suivant une des revendications 1 à 7, caractérisé en ce que le mercapto-ester est incorporé à la résine conjointement avec des composés métalliques stabilisants, connus en soi, notamment un ou plusieurs composés de métaux des groupes IIB, IIIA, IVA et VA de la Classification Périodique des Eléments, et au moins un composé organique de métal alcalino-terreux.

10. Procédé suivant la revendication 9, appliqué à du chlorure de polyvinyle plastifié, renfermant une huile époxydée,
20 caractérisé en ce que 0,1 à 3%, en poids de la résine, d'un mercapto-ester mixte y sont incorporés conjointement avec 0,05 à 1,5% d'un composé organique de Ca, Mg ou Ba et 0,05 à 1,5% d'un composé du Zn, avec un rapport préféré de 1 à 3 atomes de métal alcalino-terreux pour 1 atome de Zn.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0133130

Numéro de la demande

EP 84 40 1567

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl. 4)
A,D	FR-A-2 492 391 (RHONE-POULENC) * revendications et exemples *	1,2,9 10	C 08 K 5/37 C 08 L 27/06
A,D	US-A-3 144 422 (O. HOMBERG) * revendication 1; colonne 1, lignes 51-69; colonne 3, lignes 44-50; colonne 4, exemples 5,6 *	1,2,9 10	
X	EP-A-0 001 631 (CIBA-GEIGY AG) * revendications 1,5,8; page 5, lignes 14-24 *	1-10	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl. 4)
			C 08 K C 08 L
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 07-11-1984	Examineur HOFFMANN R.W.
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons</p> <p>& : membre de la même famille, document correspondant</p>			